INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6:

C08F 220/58, 220/54, C04B 24/16

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 99/26991

A1

(43) Internationales

Veröffentlichungsdatum:

3. Juni 1999 (03.06.99)

TONHAUSER,

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP98/07310

(22) Internationales Anmeldedatum:

16. November 1998

(16.11.98)

(30) Prioritätsdaten:

197 52 093.6

25. November 1997 (25.11.97) DE

Jürgen; Schwarzgasse 7, D-65375 Oestrich-Winkel (DE). TARDI, Aranka; Montastrasse 6, D-63543 Neuberg (DE). MAROY, Pierre; 2, allée Charles Nicolle, F-78530 Buc (FR). L'ALLORET, Florence; 45, rue Boussingault, F-75013 Paris (FR).

(72) Erfinder: OSWALD, Reinhard; Hockegasse 88a, Tür 2.

8, D-55246 Mainz-Kostheim (DE).

A-1180 Wien (AT). FRENZ, Volker, Siebenmorgenweg

(71) Anmelder: CLARIANT GMBH [DE/DE]; Bruningstrasse 50, D-65929 Frankfurt am Main (DE).

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser CA FR ID): SOFITECH N.V. [BE/BE]; 140, rue de Stalle, B-1180 Uccle-Bruxelles (BE).

(71) Anmelder (nur für FR): COMPAGNIE DES SERVICES DOWELL SCHLUMBERGER [FR/FR]; 50, avenue Jean-Jaurès, Boîte postale 360, F-92541 Montrouge (FR).

(71) Anmelder (nur für CA): SCHLUMBERGER CANADA LIM-ITED [CA/CA]; Monenco Place, 24th floor, 801 6th Avenue S.W., Calgary, Alberta T2P 3W2 (CA).

(81) Bestimmungsstaaten: BR, CA, ID, MX, NO, europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist; Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.

(54) Title: CEMENTATION AUXILIARY AGENT

(54) Bezeichnung: ZEMENTATIONSHILFSMITTEL

(57) Abstract

The invention relates to copolymers consisting of a) 1-99 wt. % structural units of formula (1), wherein R1 = hydrogen or methyl, R4 = C1-C22 alkylene, R5 = C1-C22 alkyl or hydrogen and X = ammonium, lithium, sodium, potassium, an amine or a mixture of these substances and b) 99-1 wt. % structural units of formula (2), wherein R¹ = hydrogen or methyl and R² and R³ represent C₂-C₂₂ alkyl independently of each other. The inventive copolymers are characterised in that component b) is not hydrolysed and in that the copolymers are produced by a solution-precipitation polymerisation in a non-aqueous solvent or a water-miscible organic solvent with a low water-content which represents a precipitating agent for the copolymer. The invention also relates to a method for cementing deep well drill holes using a cement slurry containing the following components: a) water of varying salinity, b) cement and c) the inventive copolymer in a concentration of 0.01-5 % by weight of cement, preferably 0.05-0.09 % by weight of cement.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind Copolymere, bestehend aus (a) 1–99 Gew.-% Struktureinheiten der Formel (1), wobei R¹ = Wasserstoff oder Methyl, R⁴ = C₁-C₂2-Alkylen, R⁵ = C₁-C₂2-Alkyl oder Wasserstoff und X = Ammonium, Lithium, Natrium, Kalium, = Wasserstoff oder Methyl, R⁴ = C₁-C₂2-Alkylen, R⁵ = C₁-C₂2-Alkyl bedeuten der Formel (2), wobei R¹ = Wasserstoff oder ein Amin oder ein Gemisch dieser Substanzen bedeuten und (b) 99–1 Gew.-% Struktureinheiten der Formel (2), wobei R¹ = Wasserstoff oder Methyl, R² und R³ unabhängig voneinander Wasserstoff oder C₂-C₂2-Alkyl bedeuten, dadurch gekennzeichnet, dass Komponente b) nicht Methyl, R² und R³ unabhängig voneinander Wasserstoff oder C₂-C₂2-Alkyl bedeuten, dadurch gekennzeichnet, dass Komponente b) nicht Methyl, R² und R³ unabhängig voneinander Wasserstoff oder C₂-C₂2-Alkyl bedeuten, dadurch gekennzeichnet, dass Komponente b) nicht wassersiehl in einem nichtwässrigen Lösungsmittel oder einem hydrolysiert ist, und dass die Copolymeren durch eine Lösungs-Fällungspolymerisation in einem nichtwässrigen Lösungsmittel oder einem hydrolysiert ist, und dass die Copolymeren durch eine Lösungs-Fällungspolymerisation in einem nichtwässrigen Lösungsmittel oder einem hydrolysiert ist, und dass die Copolymeren durch eine Lösungs-Fällungspolymerisation in einem nichtwässrigen Lösungsmittel oder einem hydrolysiert ist, und dass die Copolymeren durch eine Lösungs-Fällungspolymerisation in einem nichtwässrigen Lösungsmittel oder einem hydrolysiert ist, und dass die Copolymeren durch eine Lösungs-Fällungspolymerisation in einem nichtwässrigen Lösungsmittel der einem hydrolysiert ist, und dass die Copolymer durch einem nichtwässrigen Lösungsmittel mit geringen Wassergehalt, welches ein Fällungsmittel für das Copolymer darstellt, hergestellt hydrolysiert ist, und das die Copolymer auter Lösungsmittel mit geringen Wassergehalt, welches ein Fällungsmittel für das Copolymer auter Lösungsmittel mit geringen Wassergehalt, welches ein Fällungsmittel für das Copolymer darstellt, herge

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL AM AT AU AZ BA BB BE BF BG BJ BR CA CF CG CH CI CM CN CU CZ DE	Albanien Armenien Osterreich Australien Aserbaidschan Bosnien-Herzegowina Barbados Belgien Burkina Faso Bulgarien Benin Benailien Belarus Kanada Zentralafrikanische Republik Kongo Schweiz Côte d'Ivoire Kamerun China Kuba Tschechische Republik Deutschland Dänemark Estland	ES FI FR GA GB GC GR HU IE IL IS IT JP KE KG KP KR LC LI LK LR	Spanien Finnland Frankreich Gabun Vereinigtes Königreich Georgien Ghana Guinea Gricchenland Ungarn Irland Israel Island Italien Iapan Kenia Kirgisistan Demokratische Volksrepublik Korea Republik Korea Republik Korea Kasachstan St. Lucia Liechtenstein Sri Lanka Liberia	LS LT LU LV MC MD MG MK MI MN MR MV MX NE NI NO NZ PI RO RU SD SE SG	Lesotho Litauen Luxemburg Lettland Monaco Republik Moldau Madagaskar Die chemalige jugoslawische Republik Mazedonien Mali Mongolei Mauretanien Malawi Mexiko Niger Niederlande Norwegen Neusceland Polen Portugal Rumānien Russische Föderation Sudan Schweden Singapur	SI SK SN SZ TD TG TJ TM TR TT UA UG US VN YU ZW	Slowenien Slowakei Senegal Swasiland Tschad Togo Tadschikistan Turkmenistan Türkei Trinidad und Tobago Ukraine Uganda Vereinigte Staaten von Amerika Usbekistan Vietnam Jugoslawien Zimbabwe
---	---	---	--	--	---	--	--

WO 99/26991 . PCT/EP98/07310

1

5

10

15

20

25

30

35

Zementationshilfsmittel

Die vorliegende Erfindung bezieht sich auf wasserlösliche Copolymerisate, Verfahren zu deren Herstellung und deren Verwendung als Wasserverlustreduzierer in Zementschlämmen zur Zementation von Tiefbohrungen.

Bei Tiefbohrungen zur Erschließung von Erdöl- und Erdgaslagerstätten ist die Verwendung von Bohrspülungen und Zementschlämmen seit langem bekannt. Nachdem das Bohrloch eine bestimmte Tiefe erreicht hat, werden sog. Futterrohre in das Bohrloch eingebracht. Zu diesem Zweck müssen die Futterrohre fixiert werden, d.h. in den Hohlraum zwischen dem Gebirge und den Futterrohren wird eine Zementschlämme eingepumpt, die zu einem festen Gestein aushärtet. Der sich bildende Zementstein muß undurchlässig für Gase und Flüssigkeiten sein, damit kein Gas und/oder Öl aus dem Trägergestein in andere Abschnitte oder bis an die Oberfläche fließen kann. An den zu verpumpenden Zementschlamm werden hohe Anforderungen gestellt. Er soll gut pumpbar sein, d.h. möglichst niedrig-viskos, und trotzdem keine Entmischung zeigen. Die Wasserabgabe des Zementschlammes an das poröse Gestein während des Pumpvorganges soll niedrig sein, damit sich an der Bohrlochwand keine dicken Filterkuchen bilden, die den Pumpdruck aufgrund der Ringraumverengung so stark erhöhen würden, daß das poröse Gestein aufbricht. Außerdem würde der Zementschlamm bei zu hoher Wasserabgabe nicht optimal abbinden und für Gas und Öl durchlässig werden. Andererseits muß der sich bildende Zementmantel im Ringraum möglichst schnell bestimmte Festigkeiten erreichen und beim Abbinden darf keine Schrumpfung auftreten, die zu Fließkanälen für Gas, Öl und Wasser führt. Eine optimale Einstellung der Eigenschaften des Zementschlammes ist nur durch Additive möglich. Die wichtigsten Additive sind Verzögerer, Beschleuniger, Dispergatoren und Wasserverlustreduzierer.

Als wirksame Wasserverlustreduzierer von Zement- und Gipsschlämmen werden die verschiedensten Polymere, Mischpolymere und Kombinationen davon in der Praxis

eingesetzt. Die ersten wirksamen Produkte, die auch heute noch eingesetzt werden, waren Celluloseether auf Basis Hydroxyethylcellulose und Carboxymethylhydroxyethylcellulose. Diese verlieren aufgrund thermischer Instabilität bei Bohrlochtemperaturen über 100°C (212°F) ihre Effizienz. In der Folge wurden viele verschiedene vollsynthetische temperaturstabilisierte Polymere entwickelt und sind heute noch bei den unterschiedlichen Temperaturen und Salinitäten des Zementschlammes im Einsatz.

Polymere als Zusatzmittel zur Reduzierung des Wasserverlustes von Zementschlämmen sind in der Literatur wohlbekannt, wobei bei vielen Wasserverlustreduzierern eine sehr eingeschränkte Aktivität bei hohen Temperaturen besteht.

US-2 614 998 beschreibt die Verwendung von teilweise hydrolysiertem

Polyacrylamid (Poly (Acrylamid - co - Acrylsäure) als wasserverlustreduzierendes
Polymer. Diese Polymere können allerdings zu starken Verzögerungen auf die
Abbindezeit des Zements führen und zeigen nur geringe Wirksamkeit bei hohen
Temperaturen.

In US-2 865 876, US-2 905 565 und US-3 052 628 ist die Verwendung sulfonierter Polymere als Additive beschrieben. Die dort beschriebenen Polymere und Copolymere unterscheiden sich in der Zusammensetzung deutlich von dem erfindungsgemäßen Copolymeren und haben keinerlei technische Bedeutung erlangt.

25

5

US-5 472 051 beschreibt Copolymere aus AMPS und Acrylsäure mit Molekulargewichten kleiner als 5000 g/mol.

US-4 015 991 beschreibt ein Polymer aus AMPS und Acrylamid, wobei mindestens 20 % der Acrylamideinheiten zur Acrylsäure oder einem Salz der Acrylsäure nachträglich verseift werden muß. Dabei besteht das beanspruchte Copolymer aus AMPS, Acrylamid und Acrylsäure, bzw. einem Salz der Acrylsäure. Somit beansprucht US-4 015 991 folgendes Copolymer:

10
$$\begin{array}{c|c}
 & R_1 \\
 & CH_2 - C \\
 & Z \\
 & O \\$$

wobei x = 10 - 90 mol Prozent

y = 10 - 90 mol Prozent

z = in Abhängigkeit von y 2 - 90 mol Prozent,

- wobei bei z = 0 nicht ausreichende wasserverlustreduzierende Eingeschaften bei dem durchgeführten Test nachgewiesen werden konnte. Der Nachteil dieses Polymeren ist allerdings ein unerwünschter Einfluß auf die Zementeigenschaften (Reduzierung der Zementstein-Festigkeit) und die verzögernde Wirkung auf die Verfestigung des Zementes. Ein weiteres Problem ist der eingeschränkte
 Temperaturbereich für die Anwendung als wasserverlustreduzierendes Polymer. Bei 350°F ist es nachweislich nicht aktiv. In US-4 015 991 wurde gezeigt, daß durch wässrige Polymerisation von AMPS und Acrylamid ohne Verseifungsschritt keine anwendungstechnisch geeigneten Copolymere hergestellt werden können.
- 30 EP 0116 671 (= DE 3302168) offenbart die Einführung eines weiteren, neuen Comomoneren zu 5 60 Gew.-%, der Verwendung von Vinylamiden (z. B. N-Vinyl-

Methylacetamid). Dadurch konnte der Hochtemperaturbereich der Anwendung wesentlich erweitert werden, allerdings zeigen diese Polymere schlechtere anwendungstechnische Eigenschaften bei Temperaturen unterhalb einer Temperatur von ca. 38°C (100° F).

5

15

20

US-5 025 040 beschreibt Copolymere aus AMPS, Acrylamid und mindestens 20 % N-Vinylimidazol als neue Vinylamidkomponenten.

US-4 931 489 offenbart Copolymere aus substituierten Acrylamiden und N-Vinylimidazolen ohne die Verwendung von AMPS als Comonomer.

EP-A-0 217 608, US-4 555 269 und EP-A-0157055 beschreiben ein Copolymer aus AMPS und Dimethylacrylamid im molaren Verhältnis 1:4 bis 4:1 als fluid loss-Additiv für salzhaltige (ungefähr 10 Gew-%) Zementschlämmen und die Verwendung von AMPS und Acrylsäure in molaren Verhältnis von 1:4 bis 4:1 für den gleichen Zweck.

Nach US-5 294 651 werden die Nachteile des Verfahrens von US-4 015 991 durch eine Verbesserung analog zu EP-A-0 116 671 durch die Verwendung eines weiteren Comonomeren, in diesem Fall zyklischer Vinylamide (z.B. N-Vinylpyrrolidon), überwunden. Der Lösungsvorschlag unterscheidet sich nicht wesentlich von dem in EP-A-0 116 671 aufgezeigten Weg.

Ein anwendungstechnisch befriedigende Lösung für einen Temperaturbereich von 4°C - 205°C (39°F - 400°F) auf der Basis der in US-4 015 991 offenbarten Monomeren, bzw. ohne Teilverseifung des Acrylamids, wurde bislang nicht beschrieben.

Die Vielzahl der entwickelten Polymere zur Reduzierung der Wasserabgabe macht deutlich, daß es stets problematisch ist, einen anwendungstechnisch optimalen Zementschlamm zu formulieren. Einen wesentlichen Einfluß auf dessen Eignung übt

dabei die Temperatur des Bohrlochabschnittes aus, der zur Zementation vorbereitet wird. Die auf unterschiedliche Temperaturen abgestimmten Polymere stellen große logistische Probleme dar, weil stets ein bestimmter Vorrat an mehreren wasserverlustreduzierenden Polymeren in weltweit verstreuten Lokationen vorgehalten werden muß. Die Aufgabe bestand somit darin, Polymere zu entwickeln, welche den gesamten Temperaturbereich (4°C - 205°C) abdecken können, und für die unterschiedlichsten Zementschlämme, d.h. verschiedene Zementqualität, Salinität des Anmischwassers und Zementschlamm-Dichte, geeignet sind.

Überraschenderweise wurde nun gefunden, daß die geforderten anwendungstechnischen Eigenschaften durch ein AMPS-Acrylamid-Copolymer erreicht werden können, wenn das Polymerisationsverfahren geändert und auf die nachträgliche Verseifung verzichtet wird und somit ein neues, bislang nicht beschriebenes Polymer herstellt wird. Dieses Polymer hat außerdem unterhalb von 40°C keine abbindeverzögernden Eigenschaften.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind Copolymere, bestehend aus

20

5

$$\begin{array}{c|c}
 & R^1 \\
 & C \\
 & C$$

25

30

wobei R^1 = Wasserstoff oder Methyl, R^4 = C_1 - C_{22} Alkylen, R^5 = C_1 - C_{22} -Alkyl oder Wasserstoff und X = Ammonium, Lithium, Natrium, Kalium, ein Amin oder ein Gemisch dieser Substanzen bedeuten und

(b) 99 - 1 Gew % Struktureinheiten der Formel (2)

$$\begin{array}{c|c}
 & R^1 \\
 & C \\
 & C$$

10

5

wobei R^1 = Wasserstoff oder Methyl, R^2 und R^3 unabhängig voneinander Wasserstoff oder C_2 - C_{22} -Alkyl bedeuten, dadurch gekennzeichnet, daß Komponente b) nicht hydrolysiert ist, und daß die Copolymeren durch eine Lösungs-Fällungspolymerisation in einem nichtwässrigen Lösungsmittel oder einem wassermischbaren, organischen Lösungsmittel mit geringem Wassergehalt, welches ein Fällungsmittel für das Copolymer darstellt, hergestellt wurden.

15

20

25

R² und R³ bedeuten vorzugsweise Wasserstoff. R⁴ bedeutet vorzugsweise C₂-C₁₀-Alkylen, insbesondere C₃-Alkylen. R⁵ bedeutet vorzugsweise Wasserstoff oder Methyl. Speziell werden die folgenden Substituenten verwendet:

X*=NH₄* oder Na*,

R1=H, R5=H und R4= -C(CH3)2-CH2-,

R1=CH3, R5=H und R4=-C(CH3)2-CH2-,

 R^1 , R^2 und $R^3=H$,

 R^1 und R^2 =H. R^3 = -C(CH₃)₃,

R1=CH3, R2 und R3=H, oder

 R^1 und $R^2=H$, $R^3=-C(CH_3)_3$.

Die Molekulargewichtsmittel dieser Polymere betragen vorzugsweise 10.000 bis 10.000.000 g/mol, bevorzugt 500.000 bis 5.000.000, insbesondere 1.000.000 bis

4.000.000 g/mol. Als Indikator für das Molekulargewicht dienen die relative Viskosität bzw. der k-Wert. Zur Bestimmung des k-Werts wird das Copolymer in einer bestimmten Konzentration (meist 0,5 %) gelöst und mittels Ubbelohde-Kapillar-Viskosimeter die Ausflußzeit bei 25°C ermittelt. Dieser Wert ergibt die absolute Viskosität der Lösung (η_c). Die absolute Viskosität des Lösemittels ist η_o . Das Verhältnis beider absoluten Viskositäten ergibt die relative Viskosität

$$z = \frac{\eta_{\rm C}}{\eta_{\rm O}}$$

10

20

25

30

5

aus den relativen Viskositäten der Funktion der Konzentration kann der k-Wert mittels folgender Gleichung ermittelt werden:

Die Menge an Struktureinheiten der Formel (1) beträgt vorzugsweise von 10 bis 90 Gew.-%, insbesondere 30 bis 70 Gew.-%. Die Menge an Struktureinheiten der Formel (2) beträgt vorzugsweise 90 bis 10 Gew.-%, insbesondere 80 bis 30 Gew.-%.

Eine wie in US-4 015 991 beschriebene nachträgliche Verseifung ist für die anwendungstechnischen Eigenschaften nicht vorteilhaft (siehe Beispiele 1 - 7, Tabelle 1 und 2), um eine möglichst breite Anwendung von 4°C - 205°C (39°F - 400°F) als Wasserverlustreduzierer zu erhalten. Es wurde sogar gefunden, daß eine nachträgliche Teilverseifung zu nachteiligen anwendungstechnischen Eigenschaften bei niedrigen Temperaturen in Form einer Verlängerung der Zementabbindezeit führt, und daß bei hohen Temperaturen über 120°C (250°F) der Wasserverlust schwer zu kontrollieren ist. Die neuen Polymere können als Wasserverlustreduzierer zwischen 4°C und 205°C in Bohrlochflüssigkeiten, insbesondere in Zementschlämmen und wasserbasischen Bohrspülungen, verwendet werden. Ihre

Wirksamkeit ist auch bei 4°C und 205°C gewährleistet. Das Polymer kann im trockenen Zustand mit anderen pulverförmigen Additiven gemischt werden. Es kann aber auch gelöst zusammen mit anderen flüssigen Additiven dem Anmischwasser zugegeben werden.

5

10

15

20

25

Die Herstellung der Copolymeren erfolgt durch eine Lösungs-Fällungspolymerisation (siehe: H.G. Elias, Makromoleküle, Struktur-Eigenschaften-Synthese-Stoffe, Hüthig & Wepf Verlag, 1972, Seite 487). Dabei sind die Monomeren im Polymerisationsmedium ganz oder teilweise löslich, das Polymere ist hingegen unlöslich. Die Umsetzung kann bei Temperaturen zwischen -10 und 100 °C, vorzugsweise zwischen 20 und 70 °C durchgeführt werden.

Als Polymerisationsinitiatoren kommen alle radikalbildenden Substanzen in Frage, neben typischen Diazoverbindungen und Perverbindungen ist auch eine Initiierung durch ein Redoxstarter, einen Photoinitiator oder durch energiereiche Strahlung (UV, Neutronen, Plasma) möglich. Der Wassergehalt der hier eingesetzten Lösemittel sollte vorzugsweise 10 %, insbesondere 5 % nicht übersteigen. Im Gegensatz zur wässrigen, radikalischen Polymerisation findet man nur eine untergeordenete Abhängigkeit des Produktes von der Art und Menge des verwendeten Initiatorsystems.

Bevorzugte Beispiele für die Verbindungen, von denen sich die Struktureinheiten der Formel 1 ableiten, sind Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure oder Methacrylamido-2-methylpropansulfonsäure. Bevorzugte Beispiele für die Verbindungen, von denen sich die Struktureinheiten der Formel 2 ableiten, sind Acrylamid, Methacrylamid, Isopropylacrylamid und tert.-Butylacrylamid.

Die Polymere fallen als weißer, voluminöser Niederschlag in tert. Butanol an.

Zur Isolierung des Polymeren können alle üblichen Verdampfungs-, Trocknungsund Isolierungsprozesse verwendet werden. Insbesonders kann das Butanol durch
eine Druckfiltration oder Destillation vom Produkt abgetrennt werden. Ein geringer

WO 99/26991 - PCT/EP98/07310

9

Rückstand an tert. Butanol ist weder aus sicherheitstechnischen noch aus anwendungstechnischen Gründen bedenklich.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Zementation von Tiefbohrungen unter Verwendung einer Zementschlämme, welche das erfindungsgemäße Copolymer in einer Konzentration von 0.01 - 5% bwoc (by weight of cement) vorzugsweise 0,05 bis 0,9 % bwoc enthält. Weitere Komponenten der Zementschlämme sind Wasser unterschiedlicher Salinität und Zement. Außerdem können Dispergatoren, Verzögerer, Beschleuniger, Extender, Entschäumer oder Silikatderivate als Hilfsadditive verwendet werden.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist die Verwendung der erfindungsgemäßen Copolymere in wasserbasierenden Bohrflüssigkeiten. Diese Bohrflüssigkeit können neben den erfindungsgemäßen Copolymeren weitere Additive enthalten. Solche Additive sind beispielsweise Bentonite, Tonstabilisatoren, Lignin-/Lignosulfonate, pH-Stabilisatoren (z.B. Hydroxide), Temperaturstabilisatoren (z.B. Monoethanolamin oder sulfonierte synthetische Polymere) und Barit (zur Einstellung der gewünschten Dichte).

Die folgenden Beispiele beschreiben die Ausführung der Erfindung näher.

Beispiele:

5

10

15

25

30

Die ersten vier Beispiele beschreiben typische Herstellverfahren für das erfindungsgemäße Polymer. In den Beispielen wurde das Gegenion und die Copolymerzusammensetzung variiert. Bei den ersten vier Beispielen konnten durch analytische und spektroskopische Verfahren keine signifikanten Mengen von Acrylsäure oder Acrylaten festgestellt werden (Verseifungsprodukt des Acrylamid). Erwartungsgemäß hat bei diesen Temperaturen und pH - Werten keine Verseifung von Acrylamid stattgefunden (siehe auch Beispiel 7). Die anwendungstechnisch nachgewiesene Wirkung ist daher auf das Poly-(AMPS-co-Acrylamid) zurückzuführen.

PCT/EP98/07310

Beispiel 1

5

10

15

20

25

Copolymerisat aus 70 Gew-% AMPS und 30 Gew - % AM, Ammoniumsalz

In einem 3 Liter Quickfitkolben mit Ankerrührer, Rückflußkühler mit Abgaswäscher, kombiniertes Thermometer / pH Meter und einem Gaseinleitungsrohr werden 1700 g rektifiziertes tert. Butanol vorgelegt und mit 50 ml destilliertem Wasser versetzt. Das Reaktionsgefäß befindet sich in einem Heizbadthermostaten.

Dieses Reaktionsgefäß wird mit Stickstoffgas überschichtet und im leichten Stickstoffgegenstrom 245 g Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure AMPS 2404® (eingetragene Marke der Lubrizol) eingetragen. Das AMPS löst sich im tert. Butanol nicht vollständig auf und liegt teilweise als Feststoffdispersion vor. Der pH-Wert dieses Gemisches liegt unterhalb von 1. Durch das Gaseinleitungsrohr wird oberhalb der flüssigen Phase gasförmiges Ammoniak eingeleitet bis der pH-Wert der Dispersion zwischen 7 und 8 liegt. Nach Erreichen des gewünschten pH-Wert Bereichs wird noch 1 Stunde nachgerührt und der pH-Wert kontinuierlich erfaßt. Das Reaktionsgefäß wird wieder mit Stickstoff überschichtet und es werden 105 g Acrylamid eingetragen. Nach Eintrag des Acrylamids wird erneut der pH-Wert kontrolliert und gegebenfalls in den Bereich pH 7-8 korrigiert. Es wird für mindestens 1 Stunde ein konstanter Stickstoffstrom durch die Lösung geleitet. Nach dieser Inertisierungszeit wird der Restsauerstoffgehalt durch eine Sauerstoffelektrode überprüft. Sollte der gemessene Wert an Restsauerstoff in der flüssigen Phase den Wert von 1 ppm übersteigen, muß erneut inertisiert werden bis dieser Wert erreicht wird. Danach werden im leichten Stickstoffstrom 1,5 g AIBN zugegeben und der Reaktionskessel auf 60 °C erwärmt. Kurz nach Erreichen einer Innentemperatur von 60 °C wird das Einleiten von Stickstoffgas beendet und die Polymerisationsreaktion startet typischerweise nach einigen Minuten, was durch eine Temperaturerhöhung 10 - 15 °C festgestellt werden kann. Ungefähr 30 Minuten nach Einsetzen der Polymerisationsreaktion ist das Temperaturmaximum überschritten und die Temperatur im Reaktionsgefäß wird durch das Heizbad bis zum Siedepunkt des tert. 30

Butanols erhöht. Unter leichtem Rückfluß wird die nun viskose Masse zwei Stunden nachgerührt.

Das Reaktionsprodukt, welches als viskose Suspension von Polymeren im tert. 5 Butanol vorliegt, wird durch Abfiltrieren des tert. Butanols und anschließender Trocknung im Vakuumtrockenschrank abgetrennt.

Ausbeute: 365 g Polymer 1

Ammoniumsalz von Poly (Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure-co-Acrylamid)

10

Trockengehalt: 96 Gew.-% (2,5 % tert. Butanol, 1,5 % Wasser)

k-Wert einer 0,5 Gew.-% Lösung: 212

Beispiel 2:

Copolymerisat aus 70 Gew-% AMPS und 30 Gew - % AM, Natriumsalz

15

Das Polymer wird analog dem Beispiel 1 hergestellt. Anstelle der Zugabe von einer entsprechenden Menge Ammoniak werden 140.5 g Natriumcarbonat nach Zugabe des AMPS zudosiert. Der pH-Wert der Dispersion liegt danach im Bereich zwischen 7 und 8. Ausbeute: 380 g Polymer 2 Natriumsalz von Poly (Acrylamido-2-

20 methylpropansulfonsäure-co-Acrylamid)

Trockengehalt: 94 Gew.-%

k-Wert einer 0,5 Gew.-% Lösung: 207

Beispiel 3:

25 Copolymerisat aus 60 Gew-% AMPS und 40 Gew - % AM, Ammoniumsalz

Das Polymer wird analog dem Beispiel 1 hergestellt.

Anstelle der in Beispiel 1 angegebenen Mengen werden 210 g AMPS 2404 und 140 g Acrylamid verwendet.

30

Ausbeute: 362 g Polymer 3

Ammoniumsalz von Poly (Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure-co-Acrylamid)

PCT/EP98/07310 WO 99/26991

12

Trockengehalt: 97 Gew.-% (2,5 % tert. Butanol, 1,5 % Wasser)

k-Wert einer 0,5 Gew.-% Lösung: 210

Beispiel 4:

5 Copolymerisat aus 80 Gew-% AMPS und 20 Gew - % AM, Ammoniumsalz

Das Polymer wird analog dem Beispiel 1 hergestellt.

Anstelle der in Beispiel 1 angegebenen Mengen werden 280 g AMPS 2404 und 70 g Acrylamid verwendet.

10 Ausbeute: 368 g Polymer 4

Ammoniumsalz von Poly (Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure-co-Acrylamid)

Trockengehalt: 94 Gew.-% (2,5 % tert. Butanol, 1,5 % Wasser)

k-Wert einer 0,5 Gew.-% Lösung: 205

An Analogie zu US-4 015 991 wurde eine Teilverseifung des Produktes durchgeführt. Dabei sollen die anwendungstechnischen Eigenschaften des Produktes vor und nach der Verseifung verglichen werden. Die anwendungstechnische Ausprüfung macht dabei deutlich, daß die nachträgliche Teilverseifung des Produktes keine Vorteile bietet, das Verfahren aber deutlich aufwendiger und teurer macht.

In Beispiel 7 wird der Effekt des Auflösens und der anschließenden Walzentrocknung untersucht. Beide Verfahrensschritte führen nicht zu einer Änderung des erfindungsgemäßen Polymeren.

25 Beispiel 5:

30

Kontrollierte Hydrolyse des in Beispiel 1 hergestellten Polymeren

50 g des Polymeren 1 werden in 1500 ml destilliertem Wasser unter Rühren gelöst. Nach vollständigem Auflösen des Polymeren gibt man 6,3 g Kaliumhydroxid zu, welches zuvor in 20 ml Wasser aufgelöst wurde. Die Mischung wird auf 60°C erhitzt und eine Stunde bei dieser Temperatur gerührt. Das Produkt wird mit Hilfe eines

WO 99/26991 . PCT/EP98/07310

13

Walzentrockners getrocknet. Durch das Verfahren werden 50 % des Acrylamids zu Acrylsäure hydrolisiert.

Beispiel 6

5 Kontrollierte Hydrolyse des in Beispiel 1 hergestellten Polymeren

50 g des Polymeren 1 aus Beispiel 1 werden in 1500 ml destilliertem Wasser unter Rühren gelöst. Nach vollständigem Auflösen des Polymeren gibt man 3,8 g Kaliumhydroxid in welches zuvor in 20 ml Wasser aufgelöst wurde. Die Mischung wird auf 60 °C erhitzt und eine Stunde bei dieser Temperatur gerührt. Das Produkt wird mit Hilfe eines Walzentrockners getrocknet. Durch das Verfahren werden 30 % des Acrylamids zu Acrylsäure hydrolisiert

Beispiel 7

10

20

25

30

15 Überprüfung der Verseifungsreaktion und Trocknungsbedingungen

Das Polymer wird analog zu Beispiel 1 hergestellt, 50 g des Polymeren werden in 1500 ml destilliertem Wasser unter Rühren gelöst. Die Mischung wird auf 60°C erhitzt und eine Stunde bei dieser Temperatur gerührt. Das Produkt wird mit Hilfe eines Walzentrockners getrocknet. Es hat keinerlei Hydrolyse stattgefunden.

Wesentlich für eine erfolgreiche anwendungstechnische Ausprüfung ist auch ein möglichst hohes Molekulargewicht. Die direkte Messung des absoluten Molekulargewichts ist nicht trivial, da z.B. die Gelpermeationschromatographie wie viele andere Verfahren eine vergleichende Methode ist, die auf der Verwendung von einheitlichen Polymerstandards beruht. Solche Modellsubstanzen sind für diese Systeme durch anionische Polymerisation nicht herstellbar. Daher wurde die relative Viskosität als ein Maß für das Molekulargewicht verwendet. Bei dem vorliegenden Verfahren können zu niedrige Molekulargewichte durch eine Verunreinigung sehr leicht auftreten. Dabei sind vor allem solche Verunreinigungen von Belang, die eine hohe Radikalkettenübertragungskonstante besitzen, wie z. B. Aldehyde und Oxime,

aber auch Schwermetallverunreinigungen oder Sauerstoff. Eine solche Verunreinigung wird durch die Zugabe von Dodecylmercaptan simuliert, welches bekanntlich eine relativ große Radikalkettenübertragungskonstante besitzt. Solche Verbindungen können bereits im ppm Bereich die Polymerisation erheblich stören. Die Beispiele dienen der Überprüfung einer mindestens erforderlichen relativen 5 Viskosität (untere Molekulargewichtsgrenze), um die gewünschten Eigenschaften zu liefern. In Beispiel 8 und 9 wurden solche niedermolekularen Polymere hergestellt.

Beispiel 8 10

Copolymerisat aus 70 Gew-% AMPS und 30 Gew - % AM, Ammoniumsalz

Das Polymer wird analog zu Beispiel 1 hergestellt.

Vor der Zugabe des AIBN werden 0.035 g Dodecylmercaptan zugesetzt.

Die Substanz ist in Butanol löslich und besitzt eine hohe 15

Radikalkettenübertragungskonstante.

Ausbeute: 362 g Polymer 7

Ammoniumsalz von Poly-(Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure-co-Acrylamid)

Trockengehalt: 95 Gew.-%

k-Wert einer 0,5 Gew.-% Lösung: 169 20

Beispiel 9

Copolymerisat aus 70 Gew.-% AMPS und 30 Gew.-% AM, Ammoniumsalz

Das Polymer wird analog zu Beispiel 1 hergestellt. 25

Vor der Zugabe des AIBN werden 0,07 g Dodecylmercaptan zugesetzt.

Die Substanz ist in Butanol löslich und besitzt eine hohe

Radikalkettenübertragungskonstante

Ausbeute: 369 g Polymer 1

Ammoniumsalz von Poly-(Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure-co-Acrylamid) 30

Trockengehalt: 93 Gew.-% (2,5 % tert. Butanol, 1,5 % Wasser)

k-Wert einer 0,5 Gew.-% Lösung: 148

In den ersten Beispielen konnte demonstriert werden, daß die Lösungs-Fällungspolymerisation in organischen Lösungsmitteln ein geeignetes Verfahren darstellt, um wasserverlustreduzierende Polymere herzustellen. Zum Vergleich der anwendungstechnischen Eigenschaften dieser neuen Polymere wurde die in US-4 015 991 beschriebene Verbindung hergestellt und ausgeprüft:

Vergleichsbeispiel 1

5

- (nicht erfindungsgemäß, hergestellt gemäß US-4 015 991 Copolymerisat hergestellt in einer wässrigen Gelpolymerisation 88 Gew.-% AMPS, 12 Gew.-% Acrylamid)
 In einem 2 Liter Quickfitkolben mit Ankerrührer, Rückflußkühler mit Abgaswäscher, kombiniertes Thermometer / pH Meter und einem Gaseinleitungsrohr werden 328 g destilliertes und entgastes Wasser vorgelegt und 116,4 g Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure AMPS 2404® zugegeben. Das AMPS wird durch Zugabe von 45 g einer 50 % Lösung von Natronlauge (NaOH) neutralisiert. Nach der Neutralisationsreaktion erhält man eine klare Lösung mit einem pH-Wert zwischen 7 und 8. In der so neutralisierten Lösung löst man 14,7 g Acrylamid langsam auf. Durch die Reaktionslösung wird wieder 1 Stunde Stickstoffgas durchgeleitet.
- Danach werden 0.69 g tert. Butylperoxypivalat und 1,0 ml einer Eisenammoniumsulfatlösung als Redoxstarterpaar zugegen. Die Eisenammoniumsulfatlösung wird durch Auflsen von 0.098g Fe(NH₄)₂(SO₄)₂ in 500 g Wasser hergestellt. Diese Mischung wird weiterhin bei Raumtemperatur gerührt bis nach 1-2 Stunden eine Polymerisationsreaktion eintritt. Durch die exotherme Polymerisationsreaktion erhöht sich bei adiabatischer Polymerisation die Temperatur auf 50 60 °C. Nach Durchlaufen des Temperaturmaximums wird die Innentemperatur durch den Thermostaten auf 60 °C eingestellt. Es bildet sich ein klares, hochviskoses Gel aus. Das Gel wird mechanisch zerkleinert auf einem Walzentrockner getrocknet.
- Ausbeute: 149 g Vergleichspolymer 1
 Natriumsalz von Poly-(Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure-co-Acrylamid)

10

15

16

Dieses Grundpolymer sollte gemäß der Ausprüfung nur schlechte wasserverlustreduzierende Wirkung besitzen. Dagegen sollen bei niedriger Temperatur 28°C (100° F) die teilverseiften Produkte gute anwendungstechnische Eigenschaften besitzen. Diese Produkte wurde wie im Vergleichsbeispiel 2 und 3 hergestellt und ausgeprüft.

Vergleichsbeispiel 2 (nicht erfindungsgemäß, hergestellt gemäß US-4 015 991) Kontrollierte Hydrolyse des in Vergleichsbeispiel 1 hergestellten Polymeren

45,3 g des Vergleichspolymeren 1 werden in 1500 ml destilliertem Wasser unter Rühren gelöst. Nach vollständigem Auflösen des Polymeren gibt man 1.68 g Kaliumhydroxid in welches zuvor in 20 ml Wasser aufgelöst wurde.

Die Mischung wird auf 60 °C erhitzt und eine Stunde bei dieser Temperatur gerührt.

Das Reaktionsprodukt wird wieder mit Hilfe eines Walzentrockners getrocknet.

Damit wird eine 50 % Hydrolyse des Acrylamids erreicht.

Vergleichsbeispiel 3
(nicht erfindungsgemäß, hergestellt gemäß US-4 015 991)

Kontrollierte Hydrolyse des in Vergleichsbeispiel 1 hergestellten Polymeren Die Hydrolyse wird analog dem Vergleichsbespiel 2 durchgeführt.

Es wird allerdings die reduzierte Menge von 1,0 g KOH verwendet.

Damit wird eine 30 % Hydrolyse des Acrylamids erreicht erreicht.

Durch analytische und spektroskopische Verfahren konnten Acrylsäurefunktionalitäten (Acrylsäure oder deren Salze) in der richtigen Größenordnung nachgewiesen werden.

Beispiele - Testergebnisse

Die Ausprüfung erfolgt gemäß API spec. 10. Im atmosphärischen Konsistometer wird der Zementschlamm bei Untersuchungstemperatur gerührt/konditioniert und

WO 99/26991 PCT/EP98/07310

dann bei gleicher Temperatur die Rheologie mit dem FANN Viskosimeter Modell 35SA (bei Hochtemperatur wird bei 93° C konditioniert und Viskosität gemessen) und der Wasserverlust bei unter 120°C mit der Baroid HTHP Filterpresse bzw. bei über 120°C mit dem Stirring Fluid Loss Test Apparatus gemessen. Die Abbindezeiten wurden mit einem HTHP Konsistometer ermittelt.

Tabelle 1 zeigt die wasserverlustreduzierenden Eigenschaften von o.g. Beispielen laut API spec. 10 bei 35° C (95° F) im statischen Filtrationstest in der Baroid HTHP Filterpresse. Deutlich wird dabei, daß mit den erfindungsgemäßen Copolymeren eine sehr gute Wasserverlustreduzierung bei niedrigen Temperaturen erzielt werden kann. Natürlich reduzieren bei diesen niedrigen Temperaturen auch die in US-4 015 991 beanspruchten Polymere auf Basis teil-hydrolysiertes Acrylamid-AMPS (= Copolymer aus Acrylsäure-Acrylamid-AMPS), nachgestellt in Vergleichsbeispiel 2 und 3, den Wasserverlust. Aus Tabelle 1 wird jedoch der negative Einfluß auf die Abbindezeit recht deutlich. Vergleichsbeispiel 1 bestätigt den in US-4 015 991 gefundenen Sachverhalt, daß eine Teilverseifung von Acrylamid-co-AMPS Polymeren im wässrigen Polymerisationsverfahren notwendig ist, um den Wasserverlust von Zementschlämmen in adäquaten, praktisch verwertbaren Grenzen (< 100 ml/30 min) bei niedrigen Temperaturen halten zu können.

Die erfindungsgemäßen Polymere haben keinen Einfluß auf die Abbindezeit der Zementschlämme, solange nicht gemäß US-4 015 991 nachträglich das Acrylamid teilverseift wurde. Beispiel 5 und Beispiel 6 stellen erfindungsgemäße Copolymere, welche nachträglich teilverseift wurden, dar. Die Teilverseifung wirkt sich sofort negativ auf eine unerwünschte Verlängerung der Abbindezeit aus. Beispiel 7 macht deutlich, daß es bei o.g. Polymersationsbedingungen zu keiner Teilverseifung des Acrylamid kommt. Beispiele 8 und 9 machen den Einfluß des bevorzugten Molekulargewichtsbereiches (k-Wert) deutlich.

Formulierung der Zementschlämme:

15.8 ppg Dyckerhoff G

0.3% bwoc Polymer

0.065 gal/sk PNS

0.05 gal/sk anti-foaming agent

5

10

15

Tabelle 1

	 -				plast.		Abbindezeit
			Temp.	Fließgrenze	Viskosität	Wasservertust	100 BC
Copolymer	k-Wert	Konz.		[lb/100ft ²]	[cp]	[ml/30 min]	[h : min]
		[% bwoc]	[, C]		75	40	4:30
Beispiel 1	212	0.3	35	6	90	55	4:20
Beispiel 2	207	0.3	35	44		45	4:40
Beispiel 3	210	0.3	35	10	92	35	4:15
Beispiel 4	205	0.3	35	7	83	35	5:45
Beispiel 5	212	0.3	35	9	95		5:30
Beispiel 6	212	0.3	35	11 .	99	32	4:32
	212	0.3	35	7	73	39	
Beispiel 7		0.3	35	3	65	120	4:30
Beispiel 8	169		35	2	60	220	4:20
Beispiel 9	148	0.3		5	75	520	4:00
Vergleichs-	212	0.3	35	1			
beispiel 1					70	120	6:30
Vergleichs-	212	0.3	35	6	/0	120	
beispiel 2					77	140	6:20
Vergleichs-	212	0.3	35	8	\ ''		

25

20

% bwoc

beispiel 3

Konzentration "by weight of cement", d.h. auf das Gewicht des

Zements bezogen

30 BC

"Bearden Units of Consistency", d.h. dimensionslose Größe für

die Konsistenz der Zementschlämme

Fließgrenze, plastische Viskosität und Wasserverlust beziehen sich auf den konditionierten Zementschlamm bei 35°C.

Tabelle 2 zeigt die wasserverlustreduzierenden Eigenschaften von o.g. Beispielen laut API spec. 10 bei 176° C (350° F) im Stirring Fluid Loss Test Apparatus. Deutlich wird dabei, daß mit den erfindungsgemäßen Copolymeren eine sehr gute Wasserverlustreduzierung auch bei hohen Temperaturen erzielt werden kann. Bei diesen hohen Temperaturen reduzieren die in US-4 015 991 beanspruchten Polymere auf Basis teil-hydrolysierten Acrylamid-AMPS (= Copolymer aus Acrylsäure-Acrylamid-AMPS) den Wasserverlust nicht mehr in ausreichender, d.h. wirschaftlicher Weise (Vergleichsbeispiel 1, 2 und 3).

Formulierung der Zementschlämme: 10

15.8 ppg Dyckerhoff G

0.7% bwoc polymer

0.20 gal/sk PNS

1.5 gal/sk HT Retarder

35% bwoc silica flour

0.05 gal/sk anti-foaming agent

Tabelle 2

Соро	lymer	k-Wert	Konz.	Temperatur	Fließgrenze	plast. Viskosität	Wasserverlust
<u> </u>			[% bwoc]	[° C]	[lb/100ft ²]	[cp]	[ml/30 min]
Beispi	el 1	212	0.7	176	3	89	38
Beispie	el 2	207	0.7	176	2	100	55
Beispie	el 3	210	0.7	176	5	· 110	35
Beispie	el 4	205	0.7	176	7	93	35
Beispie	1 5	212	0.7	176	2	83	100
Beispie	16	212	0.7	176	9	105	90
Beispie	17	212	0.7	176	4	85	36
Beispie	l 8	169	0.7	176	4	60	250
Beispie	19	148	0.7	176	1	55	370
Verglei beispie		207	0.7	176	5	75	760
Verglei beispie		207	0.7	176	7	140	660
Verglei beispie	i	207	0.7	176	12	130	870

15

5

3

% bwoc

Konzentration "by weight of cement", d.h. auf das Gewicht des

Zements bezogen

BC

"Bearden Units of Consistency", d.h. dimensionslose Größe für

5

die Konsistenz der Zementschlämme

Fließgrenze, plastische Viskosität beziehen sich auf den konditionierten Zementschlamm bei 93°C (200° F).

Wasserverlust wurde bei 176°C (350° F) ermittelt.

10

15

20

Tabelle 3 zeigt die wasserverlustreduzierenden Eigenschaften der erfindungsgemäßen Polymere über einen weiten Temperaturbereich (4°C bis 205°C) in Zementschlämmen unterschiedlicher Dichte, Salinität und basierend auf Zementqualitäten unterschiedlicher Herkunft. Die universelle Einsetzbarkeit der erfindungsgemäßen Polymere stellt einen wichtigen Beitrag zur Vereinfachung der weltweit eingesetzten Zementschlamm-Formulierungen dar. Die Zementschlämme wurden in einem dem Fachmann bekannten, gemäß API spec. 10 standardisierten, Verfahren hergestellt und ausgeprüft und beinhalten neben den wasserverlustreduzierenden Polymeren weitere, dem Fachmann geläufige Additive, welche zur Einstellung einer optimalen Zementschlämme standardmäßig verwendet werden. Es bedeuten

% bwoc

Konzentration "by weight of cement", d.h. auf das Gewicht des

Zements bezogen

25 ppg

Dichte der Zementschlämme , "pound per gallon" = 0.1198 kg/l

WO 99/26991 . PCT/EP98/07310

21

gal/sk Konzentration, "gallons per sack", d.h. 1 Gallone(=3.785 Liter)

flüssiges Additiv pro Sack Zement (entspricht 8,879 l/100 kg Zement)

PNS Polynaphthalene Sulfonate

PMS Polymelamine Sulfonate

5

ຠ
<u>o</u>
ø
ab
⊢

													(0000	
					7,00	7100	93°C	93°C	121°C 149°C		176°C	176°C	202	
Temp	39°F	28°C	28°C	28°C	ک کا وور	1000	200°F	200°F	250°F	300°F	350°F	350°F	4007	•
<u>.</u>		80°F	80°F	80°F	100-	300	3	Sandi	H	I	H	ŋ	I	
***************************************	O	I	Ι	ŋ	Raysut	=								
Lement					i,	6	16.2	15.8	16.2	16.2	18.5	15.8	16.2	
ביים	12	13	16.2	15.8	15.8	ر م	1 94	1.89	1.94	1.94	2.22	1.89	1.94	
1967		1.56	1.94	1.89	1.89	3	Crigar	SORW	Sußw	Süßw	Süßw	Süßw	Süßw	
[Kg/I]	Stillsw	Süßw	Sußw	Süßw	Salz	Meer	Weine Of 6	0.25	0 40	0.50	0.55	09.0	0.70	
Anmischwasser	0.27	0.50	0.30	0.30	0.17	0.70	0.40	.0.33	2					
Copolymer,	77.0							SF C	0.05	0 40	0.40	0.25	0.90	72
% pwoc			0.65	0.45	0.80	,	0.50	o'.	3				,	
PNS, % bwoc	0.26		3			0.35	,	,	١	-	•			
DMS gal/sk	-	0.40		•				·	•					_
CoCI % bwoc	1.36			0.75						1	•		,	
יייייייייייייייייייייייייייייייייייייי	35.7	2.0	,	1	'		'							-τ
Bentonit,												,	1	• .
% bwoc	Extender					1	0.22	0.25	'					<u>. </u>
Lignosulfonat,	,	1		·									,	1
% pwoc			-		_	0.45	,	,					3	Г
Na-Silikat, gal/sk	•		-	1		-		Ľ	<u> </u>	0.75	١	1.0	08.0	
Synth. Verzögerer,	,	•	1	1	'					\perp	1			T
gal/sk			1	1			•	. 1	0.20	ı	7.7			
Lignin Derivat,	1	'	•	'						ا	ų	35	35	Τ-
% pwoc			1	1		,		-	32	8	8	3		1
Silica % bwoc	-	.	-	-										

Temp.	39°F	28°C	28°C	28°C	38°C	71°C	93°C	93°C	121°C 149°C 176°C	149°C	176°C	176°C	205°C
		80°F	80°F	80°F	100°F	160°F	200°F	200°F	250°F	300°F	350°F	350°F	400°F
Entschäumer,	0.05	0.05	0.05	0.05	0.05	0.05	0.05	0.05	0.05	0.05	0.05	0.05	0.05
gal/sk													
Rheologie der													
kond.													
Zementschlämme			٠										
Fließgrenze,	51	12	26	9	5	16	9	12	7	11	6	8	6
(Ib/100ft²)													
Plast. Viskosität	279	22	66	5/	39	31	87	70	119	66	133	89	85
(cP)													
Wasserverlust, (ml)	55	64	99	44	101	108	58	44	99	44	52	26	40

Die in Tabelle 4 angegebenen experimentellen Resultate zeigen, daß das erfindungsgemäße Copolymer als Zusatz in herkömmlichen wasserbasierenden Bohrflüssigkeiten auch bei einer hohen Temperatur von 375°F = 190°C sehr gute wasserverlustreduzierende Eigenschaften aufweist.

5

Tabelle 4

Γ	Dishte	1,9 kg/l
}	Dichte	Süßwasser
	Wasser	
		0.56 Gew%
	Copolymer (20 pph) prohyd	1.12 Gew%
	Bentonit (30 ppb) prehyd.	2.24 Gew%
	Tonstabilisator	2.52 Gew%
	Ligninsulfonat	1.4 Gew%
	sulfoniertes synthetisches Polymer	0.21 Gew%
	Monoethanolamin	pH=10
	Kaliumhydroxid	0.35 Gew%
	Lignosulfonat	7 Gew%
	Ton	bis 1,9 kg/l
)	Barit	
	Rheologie nach Temperaturalterung im Rollerofen (16 h bei 375°F):	
	Fließgrenze (lb/100ft²)	23
)E	plastische Viskosität (cP)	34
25	10 min Gelstärke	40
	HTHP Wasserverlust (375°F/500 psi)	53 ml

5 Patentansprüche

- 1. Copolymere, bestehend aus
 - (a) 1 99 Gew.-% Struktureinheiten der Formel (1)

10

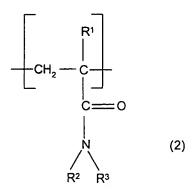
 $\begin{array}{c|c}
 & R^{1} \\
 & C \\
 &$

15

20 wobei R^1 = Wasserstoff oder Methyl, R^4 = C_1 - C_{22} Alkylen, R^5 = C_1 - C_{22} -Alkyl oder Wasserstoff und X = Ammonium, Lithium, Natrium, Kalium, ein Amin oder ein Gemisch dieser Substanzen bedeuten und

(b) 99 - 1 Gew.-% Struktureinheiten der Formel (2)

25



30

35

wobei R1 = Wasserstoff oder Methyl, R2 und R3 unabhängig

voneinander Wasserstoff oder C₂-C₂₂-Alkyl bedeuten, dadurch gekennzeichnet, daß Komponente b) nicht hydrolysiert ist, und daß die Copolymeren durch eine Lösungs-Fällungspolymerisation in einem nichtwässrigen Lösungsmittel oder einem wassermischbaren, organischen Lösungsmittel mit geringem Wassergehalt, welches ein Fällungsmittel für das Copolymer darstellt, hergestellt wurden.

- Copolymere gemäß Anspruch 1 mit einem Molekulargewicht von 10.000 bis 10.000.000, bevorzugt von 500.000 bis 5.000.000, insbesondere von 1000.000 bis 4.000.000.
 - 3. Copolymere gemäß Anspruch 1und/oder 2, wobei das Copolymer aus
 - (a) 90 10 Gew.-% Einheiten der Formel (1) und
 - (b) 10 90 Gew.-% Einheiten der Formel (2) besteht.

15

5

- 4. Copolymere gemäß Anspruch 3, wobei das Copolymer aus
 - (a) 30 70 Gew.-% Einheiten der Formel (1) und
 - (b) 70 30 Gew.-% Einheiten der Formel (2) besteht.
- 20 5. Copolymere gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4, wobei unabhängig voneinander die Reste in Formel (1) und Formel (2) folgende Bedeutung haben:

X+=NH4+ oder Na+,

R1=H, R5=H und R4= -C(CH3)2-CH2-,

25 $R^1=CH_3$, $R^5=H$ und $R^4=-C(CH_3)_2-CH_2-$,

 R^1 , R^2 und $R^3=H$,

 R^1 und R^2 =H, R^3 = -C(CH₃)₃,

R1=CH3, R2 und R3=H, oder

 R^1 und $R^2=H$, $R^3=-C(CH_3)_3$.

 Copolymere gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 5, gekennzeichnet durch einen k-Wert von 100 bis 300, insbesondere 150 bis 270, speziell 180 bis 250, gemessen in 0,5 Gew.-% Lösung in destilliertem Wasser.

5

- 7. Verfahren zur Zementation von Tiefbohrungen unter Verwendung einer Zementschlämme, welche folgende Komponenten enthält:
 - a) Wasser unterschiedlicher Salinität
 - b) Zement

10

- c) Copolymer gemäßeinem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 6 in einer Konzentration von 0,01 5 % bwoc, vorzugsweise 0,05 bis 0,9 % bwoc.
- Verfahren gemäß Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß Dispergatoren,
 Verzögerer, Beschleuniger, Extender, Entschäumer oder Silikatderivate als Hilfsadditive verwendet werden.
 - Verwendung der Copolymere gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1
 bis 6 in wasserbasierenden Bohrlochflüssigkeiten.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Int ..tional Application No PCT/EP 98/07310

	•	PC1/L1 30/07000
CI ASSIFICA	ATION OF SUBJECT MATTER C08F220/58 C08F220/54 C04B24/16	
CLASSII IO	C08F220/58 C08F220/54 C04B24/10	
	upov exte both national classification an	od IPC
	ternational Patent Classification (IPC) or to both national classification an	
FIELDS SE	mentation searched (classification system tollowed by	bols)
PC 6	COSE COAD	
	n searched other than minimum documentation to the extent that such do	ocuments are included in the fields searched
	a base consulted during the international search (name of data base and	d, where practical, search terms used)
Electronic data	a Dase Consulted Carry	
C. DOCUME	NTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	t passages Relevant to claim No.
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevan	The state of the s
	US 4 515 635 A (S. PRABHAKARA RAO)	
A	7 May 1985	
	cited in the application	
Α	DE 33 02 168 A (HOECHST AG) 26 July	y 1984
<u> </u>	cited in the application	
1		
1		
		n to the array
<u></u>	Further documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family members are listed in annex.
1	al categories of cited documents :	"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but or priority date and the principle or theory underlying the
	the caneral state of the art which is not	cited to understand the printing
co "E" ear	riser document but published on or after the international	invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to cannot be considered to cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone invention.
fili "L" doc	ling date cument which may throw doubts on priority claim(s) or cument which may throw doubts on paid and ther	involve an inventive step when the claimed invention
l w	which is cled to establish the particular is cled to establish the particular interior or other special reason (as specified) ocument referring to an oral disclosure, use, exhibition or	document is combined with one or more other such docu- ments, such combination being obvious to a person skilled
0'	other means	in the art. "&" document member of the same patent family
la la	ater than the photay date	Date of mailing of the international search report
Date o	of the actual completion of the international search	18/05/1999
	11 May 1999	
Name	e and mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2	Authorized officer
	European Patent Office, P.B. 30 for a constant NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,	Cauwenberg, C
1	Fax: (+31-70) 340-3016	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

information on patent family members

Int .tlonal Application No
PCT/EP 98/07310

Patent document cited in search report	t	Publication date		Patent family member(s)	Publication date
US 4515635	Α	07-05-1985	AU	564003 B	30-07-1987
			AU	3706684 A	26-09-1985
			CA	1228723 A	03-11-1987
			EP	0157055 A	09-10-1985
			US	4555269 A	26-11-1985
DE 3302168	Α	26-07-1984	AT	17706 T	15-02-1986
			BR	8400263 A	28-08-1984
			CA	1228373 A	20-10-1987
			EP	0116671 A	29-08-1984
			JP	1695569 C	17-09-1992
		•	JP	3061835 B	24-09-1991
			JP	59138694 A	09-08-1984
			SU	1473720 A	15-04-1989
			US	4587283 A	06-05-1986

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

tn. ationales Aktenzeichen PCT/EP 98/07310

•	•	PC1/EF 96/	07020
. KLASSIFIZ	IERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES C08F220/58 C08F220/54 C04B24/16		
,	33. 12. 17		
ach der inten	nationalen Patentklassirikation (IPK) oder nach der nationalen Klassirikatk	on und der IPK	
	WEDTE CERISTS		
echerchierter PK 6	Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) C08F C04B		
	aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit di	ese unter die recherchierten Gebiete	fallen
	internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name d	er Datenbank und evtl. verwendete	Suchbegriffe)
Während der	internationalen necherare konstitution		
		•	
0 ALC WES	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		Betr. Anspruch Nr.
Kategorie*	SENTLICH ANGESEHERE ONTEREASER Bezeichnung der Veröttentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der	in Betracht kommenden Telle	Betr. Arispidarini.
Kalegorie			
A	US 4 515 635 A (S. PRABHAKARA RAO)		
	l 7 Mai 1985		
	in der Anmeldung erwähnt		
Α	DE 33 02 168 A (HOECHST AG) 26. Jul in der Anmeldung erwähnt	1 1984	
	·		
1			
1			
1	·	•	
1			
1			
	To a vising you Fold C 71	Y Siehe Anhang Patentfamilie	
	ntnehmen	Spätere Veröffentlichung, die nach	dem internationalen Anmeldedatum ntlicht worden ist und mit der
	tere Kategorien von angegebenen verondrakter beginnen stand, der Technik definiert,	OUGH CIRT LIMITAGORIGHT AND	ntlicht worden ist und mit der rn nur zum Verständnis des der nzips oder der ihr zugrundeliegenden
		Theorie angegeben ist	
An An	meldocatum voidelhaft er-	kann allein aufgrund dieser bereibere	hotrachtet werden
I SCI	nemen zu lassen, oder dans der Voröffentlichung belegt werden "	v. Veröffentlichung von besonderer	Bedeutung: die bearisprachtet
so	Il oder die aus einem anderen besonder	werden, wenn die Verolleitlicht	are in Verbindung gebracht wird und
"O" Vei	röffentlichung, die sich auf eine mununche des Alegnehmen bezieht	Veröffentlichungen dieser Kateg diese Verbindung für einen Fact "&" Veröffentlichung, die Mitglied der	nmann nanellegend ist selben Patentfamilie ist
"P" Ver	em beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist	Absendedatum des internationa	len Recherchenberichts
Datum	des Abschlusses der internationalen Recherche		
	11. Mai 1999	18/05/1999	
Name	und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde	Bevollmächtigter Bediensteter	
	Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patennaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,	Cauwenberg, C	
	Fax: (+31-70) 340-3016		

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur seiben Patentfamilie gehören

Int. .lonales Aktenzeichen
PCT/EP 98/07310

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung		litglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
US 4515635		07-05-1985	AU AU CA EP US	564003 B 3706684 A 1228723 A 0157055 A 4555269 A	30-07-1987 26-09-1985 03-11-1987 09-10-1985 26-11-1985
DE 3302168	Ą	26-07-1984	AT BR CA EP JP JP SU US	17706 T 8400263 A 1228373 A 0116671 A 1695569 C 3061835 B 59138694 A 1473720 A 4587283 A	15-02-1986 28-08-1984 20-10-1987 29-08-1984 17-09-1992 24-09-1991 09-08-1984 15-04-1989 06-05-1986

THIS PAGE BLANK (USPTO)

...

.

Transmission Report

Date/Time Local ID Local Name Company Logo 2- 5-04;12:00PM 580+251+3917 HALLIBURTON LAW DEPT LAW DEPARTMENT

This document was confirmed.

(reduced sample and details below)

Document Size Letter-S

HALLIBURTON

2600 SOUTH 2ND STREET . DUNION, OK 73536

February 5, 2004

Via Facsimile 713-335-2201

Chip Stover ICO Polymers North America, Inc. 5333 Westheimer Houston, TX 77056

Dear Chip:

Per our conversation of this date, we have received your fax with the additional changes and agree that the same is acceptable.

Upon receipt of the signed agreement from you, we will have both originals of the agreement initialed and one (1) fully executed original sant back to you for your records.

Robert A. Kent Sr. Attorney

RAK/tk

Н

Total Pages Scanned : 1 Total Pages Confirmed : 1

	١٥.	Doc	Remote Station	Start Time	Duration	Pages	Mode	Comments	Results
ľ	1	663	87133352201278934	2- 5-04;11:59AM	32"	1/ 1	EC		CP 14.4

Notes :

EC: Error Correct BC: Broadcast Send

CP: Completed HS: Host Scan HF: Host Fax RE: Resend

MP: Multi-Poli

RM: Receive to Memory HP: Host Print

HR: Host Receive

PD: Polled by Remote PG: Polling a Remote

DR: Document Removed FO: Forced Output MB: Receive to Mailbox PI: Power Interruption TM: Terminated by user WT: Waiting Transfer

FM: Forward Malibox Doc. WS: Waiting Send

THIS PAGE BLANK (USPTO)